$$Pb + Sn^{2+} \rightleftharpoons Pb^{2+} + Sn \quad .$$

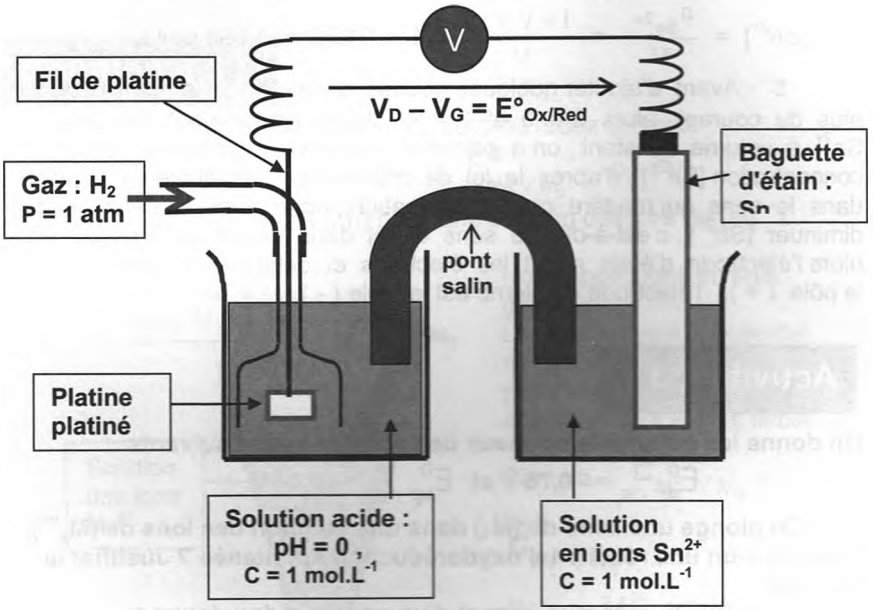
La constante d'équilibre K relative à cette réaction est :

$$K = 10^{\frac{E^\circ}{0,03}} = 10^{\frac{-0,01}{0,03}} = 0,464 \quad .$$

c – E quation de la réaction qui se produit spontanément lorsque la pile débite un courant .

Comme la f.é.m. initiale de cette pile est égale à sa f.é.m. normale $E^\circ = -0,01$ V , de valeur négative (ce qui signifie que $\Pi > K$) , alors c'est la réaction inverse qui se produit spontanément :

$$Pb^{2+} + Sn \rightarrow Pb + Sn^{2+} \quad .$$



4° - Déterminons les concentrations en ions Sn^{2+} et Pb^{2+} lorsque la pile cesse de débiter .

	$Pb + Sn^{2+} \rightleftharpoons Pb^{2+} + Sn$	
t = 0	1 mol.L^{-1}×V	1 mol.L^{-1}×V
t = téq	1×V + x	1×V - x